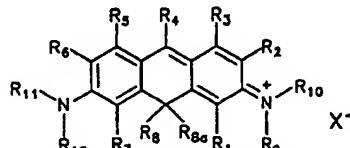


PCT

WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM
Internationales Büro



INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICH NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE
INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation ⁷ : C09B 11/00, G01N 33/533, 33/58, C07H 21/00 // C09B 11/02, 11/04, 11/28, C12Q 1/68		A1	(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 00/64986 (43) Internationales Veröffentlichungsdatum: 2. November 2000 (02.11.00)
(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP00/03568 (22) Internationales Anmeldedatum: 19. April 2000 (19.04.00)		(81) Bestimmungsstaaten: AU, CA, CN, JP, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).	
(30) Prioritätsdaten: 199 19 119.0 27. April 1999 (27.04.99) DE		Veröffentlicht <i>Mit internationalem Recherchenbericht.</i>	
(71)(72) Anmelder und Erfinder: DREXHAGE, Karl-Heinz [DE/DE]; Schanzenweg 50, D-57076 Siegen (DE).			
(72) Erfinder; und			
(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): ARDEN-JACOB, Jutta [DE/DE]; Am Hügel 25, D-90513 Zirndorf (DE). FRANTZESKOS, Jörg [DE/DE]; Haupstrasse 44, D-57482 Wenden (DE). ZILLES, Alexander [DE/GB]; 16 Methyl Terrace, West Yorkshire, Leeds LS7 3ED (GB).			
(74) Anwälte: WEICKMANN, H. usw.; Kopernikusstrasse 9, D-81679 München (DE).			
(54) Title: NOVEL CARBOPYRONINE FLUORESCENCE DYES			
(54) Bezeichnung: NEUE CARBOPYRONIN-FLUORESENZ-FARBSTOFFE			
 <p style="text-align: center;">(I)</p>			
(57) Abstract			
The invention relates to the use of carbopyronine compounds of general formula (I) as marker groups in methods for detecting analytes. The invention also relates to novel carbopyronine compounds and to a method for producing same.			
(57) Zusammenfassung			
Die Erfindung betrifft die Verwendung von Carbopyroninverbindungen der allgemeinen Formel (I) als Markierungsgruppen in Verfahren zum Nachweis von Analyten, neue Carbopyroninverbindungen sowie ein Verfahren zur Herstellung dieser Verbindungen.			

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
AU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische Republik Mazedonien	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland	ML	Mali	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	MN	Mongolei	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MR	Mauretanien	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MW	Malawi	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	Island	MX	Mexiko	US	Vereinigte Staaten von Amerika
CA	Kanada	IT	Italien	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CG	Kongo	KE	Kenia	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NZ	Neuseeland	ZW	Zimbabwe
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	PL	Polen		
CM	Kamerun	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CN	China	KZ	Kasachstan	RO	Rumänien		
CU	Kuba	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
CZ	Tschechische Republik	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DE	Deutschland	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
DK	Dänemark	LR	Liberia	SG	Singapur		
EE	Estland						

Neue Carbopyronin-Fluoreszenz-Farbstoffe**Beschreibung**

5 Die Erfindung betrifft die Verwendung von Carbopyroninverbindungen der allgemeinen Formel (I) als Markierungsgruppen in Verfahren zum Nachweis von Analyten, neue Carbopyroninverbindungen sowie ein Verfahren zur Herstellung dieser Verbindungen.

10 In der chemischen, medizinischen und biologischen Analytik werden Farbstoffe als Markierungs- bzw. Nachweisgruppen verwendet. Insbesondere Fluoreszenzfarbstoffe haben in den letzten Jahren an Bedeutung gewonnen und andere vielfach kostenintensive Verfahren verdrängt, die beispielsweise Radioisotope zur Markierung verwenden.

15 Insbesondere im Bereich der DNA-Sequenzierung haben sich fluorometrische Verfahren in den letzten Jahren durchgesetzt und die bis dahin üblichen Verfahren, die radioaktive Isotope verwenden, fast völlig verdrängt.

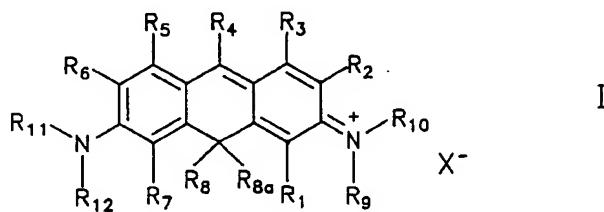
20 Trotz der Verfügbarkeit von verschiedenen Fluoreszenzfarbstoffen, wie beispielsweise FITC (Fluoresceinisothiocyanat), FLUOS (Fluorescein-N-hydroxysuccinimidester), Rhodamin-Derivate etc., konnten bisher die Probleme durch Hintergrundfluoreszenz, unspezifische Bindungsphänomene sowie Notwendigkeit kostenintensiver Meßapparaturen nicht in befriedigender Weise gelöst werden.

25 Durch Hintergrundfluoreszenz und unspezifische Bindungen wird die Empfindlichkeit und Genauigkeit der Messungen verringert. Des weiteren liegt bei verfügbaren Fluoreszenzfarbstoffen das Absorptionsmaximum in Bereichen, die die Verwendung kostengünstiger und klein dimensionierbarer Lichtquellen, wie beispielsweise He-Ne-Laser und Laserdioden, nicht ermöglichen.

Eine Aufgabe der vorliegenden Erfindung bestand somit darin, Fluoreszenzfarbstoffe bereitzustellen, die als Markierungsgruppe in Nachweisverfahren von Analyten eingesetzt werden können und die Nachteile des Standes der Technik zumindest teilweise vermeiden.

5

Diese Aufgabe wurde gelöst durch die Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel (I)



als Markierungsgruppen in einem Verfahren zum Nachweis eines Analyten,

10 wobei

R₁, R₂, R₃, R₄, R₅, R₆ und R₇ jeweils unabhängig Wasserstoff, Halogen, eine Hydroxy-, Amino-, Sulfo- oder Carboxy- oder Aldehydgruppe oder eine gesättigte oder ungesättigte, geradkettige, verzweigte oder cyclische Kohlenwasserstoffgruppe mit bis zu 20 C-Atomen bedeuten, wobei die Kohlenwas-

15 serstoffgruppen Alkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Cycloalkyl-, Aryl-, insbesondere Phenyl-, oder/und Heteroarylreste umfassen und gegebenenfalls Heteroatome wie Sauerstoff-, Schwefel- oder Stickstoffatome oder/und mehrere Sub-

sstituenten, vorzugsweise ausgewählt aus Halogenen, Hydroxy-, Amino-, Sulfo-, Phospho-, Carboxy-, Aldehyd-, C₁-C₄-Alkoxy- oder/und C₁-C₄-20 Alkoxycarbonylgruppen enthalten, oder einer oder mehrere der Reste R₁-R₇ jeweils mit benachbarten Substituenten ein Ringsystem bilden, das eine oder mehrere Mehrfachbindungen enthalten kann,

R₈ und R_{8a} jeweils unabhängig eine gesättigte oder ungesättigte, geradkettige, verzweigte oder cyclische Kohlenwasserstoffgruppe mit bis zu 20 Koh-

25 lenstoffatomen, z.B. eine C₁-C₆-Alkylgruppe, insbesondere Methyl, Ethyl, Propyl oder/und Butyl, oder eine Aryl- oder Heteroarylgruppe, insbesondere Phenyl, bedeuten, die gegebenenfalls Heteroatome wie Sauerstoff-, Schwefel- oder Stickstoffatome oder/und einen oder mehrere Substituenten, vor-

zugsweise ausgewählt aus Halogenen, Hydroxy-, Amino-, Sulfo-, Phospho-, Carboxy-, Aldehyd-, C₁-C₄-Alkoxy- oder/und C₁-C₄-Alkoxycarbonylgruppen, enthalten, oder auch R₈ und R_{8a} ein Ringsystem bilden können, R₉, R₁₀, R₁₁ und R₁₂ jeweils unabhängig Wasserstoff oder eine gesättigte 5 oder ungesättigte, geradkettige, verzweigte oder cyclische Kohlenwasserstoffgruppe mit bis zu 20 C-Atomen, z.B. Polyether, Phenyl, Phenylalkyl mit 1-3 C-Atomen in der Kette bedeuten, wobei die Kohlenwasserstoffgruppen gegebenenfalls Heteroatome wie Sauerstoff-, Schwefel- oder Stickstoffatome oder/und einen oder mehrere Substituenten, vorzugsweise ausgewählt aus 10 Halogenen, Hydroxy-, Amino-, Sulfo-, Phospho-, Carboxy-, Carbonyl-, Alkoxy- oder/und Alkoxycarbonylgruppen enthalten können, oder einer oder mehrere der Reste R₉-R₁₂ jeweils mit benachbarten Substituenten ein Ringsystem bilden, das eine oder mehrere Mehrfachbindungen enthalten kann, 15 wobei -N(R₉)(R₁₀) oder/und =N(R₁₁)(R₁₂) durch -OR⁹ oder/und =O ersetzt sein können, und X gegebenenfalls zum Ladungsausgleich vorhandene Anionen bedeutet.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel (I) können als Markierungsgruppen 20 in Verfahren zur qualitativen oder/und quantitativen Bestimmung eines Analyten eingesetzt werden. Diese Bestimmung kann in wässrigen Flüssigkeiten, z.B. Proben von Körperflüssigkeiten wie etwa Blut, Serum, Plasma oder Urin, Abwasserproben oder Lebensmitteln, durchgeführt werden. Das Verfahren kann sowohl als Naßtest, z.B. in einer Küvette, oder als Trocken- 25 test auf einem entsprechenden Reagenzträger durchgeführt werden. Die Bestimmung des Analyten kann hierbei mittels einer einzigen Reaktion oder durch eine Sequenz von Reaktionen erfolgen. Überraschenderweise zeigte die Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel (I) sehr gute Ergebnisse in chemischen und insbesondere in medizinischen und biologischen Nachweisverfahren zur Bestimmung eines Analyten, speziell in Nukleinsäure-Sequenzierverfahren sowie in der Proteinanalytik.. 30

Die Verbindungen der allgemeinen Formel (I) können in allen dem Fachmann

bekannten chemischen, medizinischen und biologischen Nachweisverfahren,

in denen Fluoreszenzfarbstoffe als Markierungsgruppe geeignet sind, ver-

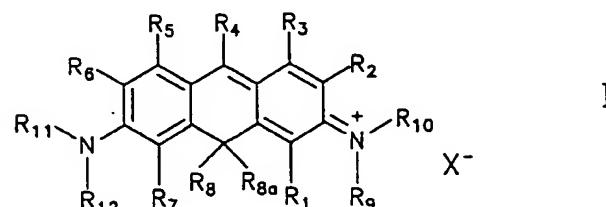
wendet werden. Hierzu werden die Verbindungen der allgemeinen Formel (I)

- 5 im allgemeinen kovalent an einen für den nachzuweisenden Analyten spezi-
- fischen Rezeptor gekoppelt. Dies geschieht mit allgemein bekannten Verfah-
ren. Der spezifische Rezeptor kann jede geeignete Verbindung oder jedes
geeignete Molekül sein, vorzugsweise ist es ein Peptid, ein Polypeptid oder
eine Nukleinsäure. Die Verbindungen oder Konjugate dieser Verbindungen
10 können beispielsweise in Nukleinsäure-Hybridisierungsverfahren, insbeson-
dere für die Sequenzierung von Nukleinsäuren oder immunochemischen Ver-
fahren verwendet werden. Derartige Verfahren sind beispielsweise beschrie-
ben in Sambrook et al., Molecular Cloning, A Laboratory Manual, 1989, Cold
Spring Harbor.

15

Eine weitere Aufgabe der vorliegenden Erfindung bestand darin, neue Car-
bopyronin-Verbindungen bereitzustellen, die insbesondere zur Verwendung
als Markierungsgruppe in Nachweisverfahren von Analyten geeignet sind, mit
einfachen und kostengünstigen Verfahren hergestellt werden können, pro-
blemlos handhabbar sind und die Nachteile des Standes der Technik zumin-
dest teilweise vermeiden.

Diese Aufgabe wurde gelöst durch eine Verbindung der allgemeinen Formel
(I)



- 25 wobei R₁-R₁₂ und X die oben angegebenen Bedeutungen besitzen, mit der
Maßgabe, daß, wenn R₁-R₃ und R₅-R₇ Wasserstoff sind und R₈, R_{8a} und R₉-
R₁₂ Methyl sind,

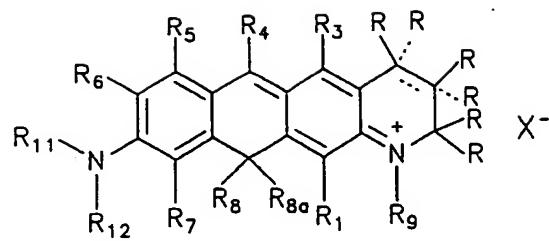
R₄ nicht Wasserstoff, Methyl, Isopropyl, Phenyl, 2,6-Dimethylphenyl- oder 2-Isopropenylphenyl ist.

Ein Vorteil der Verbindungen (I) ist, daß durch eine fast beliebige Substituentenvariation die Eigenschaften einzelner Verbindungen, z.B. die spektroskopischen Eigenschaften, die Lage der Absorptions- und Fluoreszenzmaxima, die Löslichkeitseigenschaften, die Fluoreszenz-Quantenausbeute und -Abklingzeit, stark variiert und somit wie gewünscht ausgewählt werden können. Auf diese Weise können Interferenzen mit Störsubstanzen in Proben wie Serum, Blut oder Plasma etc. vermindert oder sogar ganz vermieden werden. Die Herstellung einiger Verbindungen der Formel (I) kann nach an sich bekannten Verfahren erfolgen. Vorzugsweise erfolgt die Synthese jedoch nach einem neuen, im folgenden beschriebenen Verfahren, das besonders einfach und kostengünstig ist.

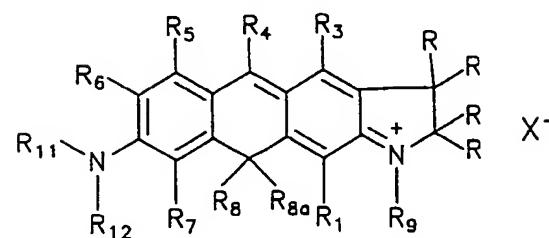
In einer bevorzugten Klasse der Verbindungen (I) sind R₆ mit R₁₁ oder/und R₇ mit R₁₂, R₁ mit R₁₀ oder/und R₂ mit R₉ verbrückt und bilden ein Ringsystem, das eine oder mehrere Mehrfachbindungen enthalten kann. Vorzugsweise enthält das Ringsystem einen oder mehrere 5- oder 6-gliedrige Ringe.

R₄ bedeutet vorzugsweise Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl oder einen ein aromatisches Ringsystem enthaltenden Rest, z.B. einen Carboxy- oder/und Halogengruppen enthaltenden Rest wie 2-Carboxy-phenyl, 2-Carboxy-tetrachlor-phenyl oder Pentafluorphenyl. R₈ und R_{8a} sind vorzugsweise jeweils unabhängig Methyl, Ethyl oder/und gegebenenfalls substituiertes Phenyl.

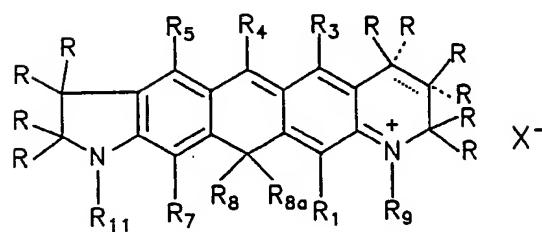
Beispiele für besonders bevorzugte Verbindungsklassen sind in den allgemeinen Formeln IVa bis IVe dargestellt:



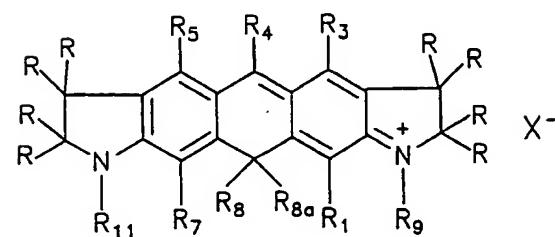
IVa

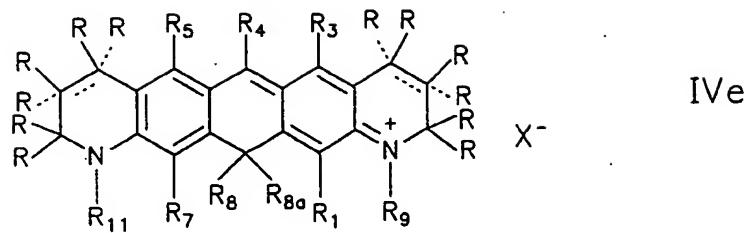


IVb



IVc





worin die gestrichelten Linien gegebenenfalls Doppelbindungen bedeuten, bei deren Vorhandensein die über eine gestrichelte Linie gebundenen Reste R fehlen,

5 R₁, R₃, R₄, R₅, R₆, R₇, R₈, R_{8a}, R₉, R₁₁, R₁₂ und X wie oben definiert sind, und R bei jedem Auftreten gleich oder verschieden sein kann und wie R₁-R₇ oben definiert ist.

Die Verbindungen weisen vorzugsweise eine zur kovalenten Kopplung fähige 10 Gruppe auf, z.B. -COOH, -NH₂, -OH oder/und -SH. Über diese Kopplungsgruppe kann die Verbindung nach bekannten Methoden an einen Träger oder/und an ein Biomolekül gekoppelt werden. Der Träger kann aus jedem geeigneten, insbesondere für Nachweisverfahren geeigneten Material bestehen, z.B. aus porösem Glas, Kunststoffen, Ionenaustauschharzen, Dextrans, Cellulose, Cellulosederivaten oder/und hydrophilen Polymeren. Die 15 Biomoleküle werden vorzugsweise ausgewählt aus Peptiden, Polypeptiden, Nukleotiden, Nukleosiden, Nukleinsäuren, Nukleinsäureanaloga oder/und Haptopenen.

20 Überraschenderweise werden die Absorptionsmaxima und die Fluoreszenzquantenausbeute durch eine Kopplung der erfindungsgemäßen Verbindungen an die oben genannten Träger und Biomoleküle nicht wesentlich verändert.

25 Konkrete Beispiele für erfindungsgemäße Verbindungen sind in der folgenden Tabelle 1 dargestellt.

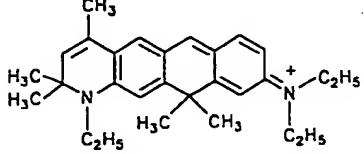
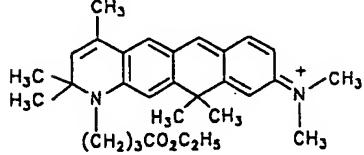
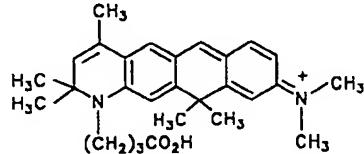
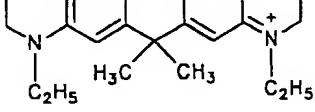
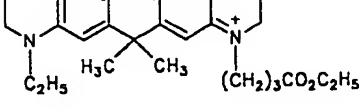
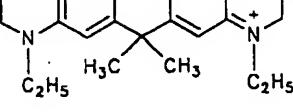
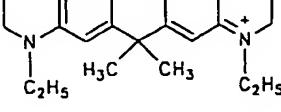
Tabelle 1

λ_A : Absorptionsmaximum
 λ_F : Fluoreszenzmaximum
 Q_F : Fluoreszenzquantenausbeute in Ethanol

5

	Struktur	λ_A / nm	λ_F / nm	Q_F / %
1 Cp 149		606	627	71
2 AZ 6		608	630	65
3 JA 261		608	630	70
4 JA 262		608	630	70
5 AZ 1		617	641	77
6 AZ 4		617	641	78

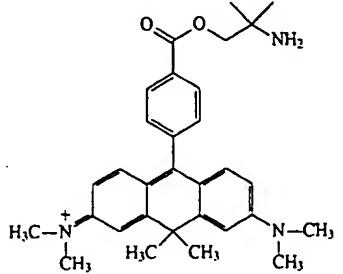
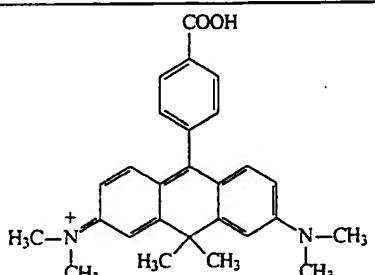
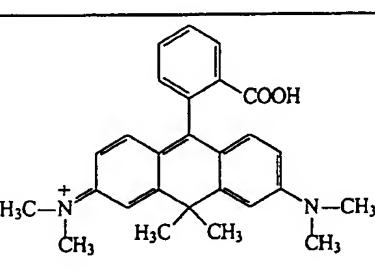
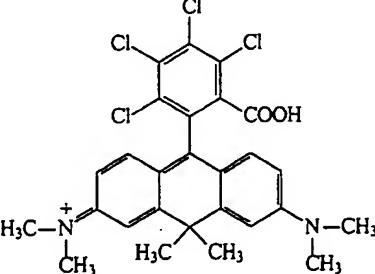
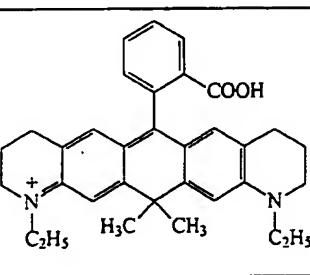
7 AZ 14		617	641	78
8 AZ 7		618	642	75
9 JA 260		616	640	75
10 JA 264		616	640	75
11 JA 263		616	640	76
12 JA 266		616	640	76
13 JA 265		634	658	62

14 AZ 8		641	666	60
15 JA 267		633	660	60
16 JA 268		634	660	58
17 AZ 2		633	657	63
18 AZ 5		633	657	61
19 AZ 3		629	650	69
20 AZ 13		626	648	87

21 AZ 9		647	675	55
22 AZ 12		647	664	58
23 AZ 11		664	688	49
24 JF 19		602	643	58
25 JF 20		604	675	41
26 JF 18		601	636	67

27 JF 16		611	638	6
28 JF 21		610	637	46
29 JF 22		612	641	41
30 JF 24		617	643	71
31 JF 25		613	638	6
32 JF 26		611	640	59

33 JF 17		610	640	70
34 JF 23		618	643	60
35 AZ 16		606	628	70
36 AZ 17		615	640	75
37 AZ 18		627	655	62
38 JF30		621	652	4

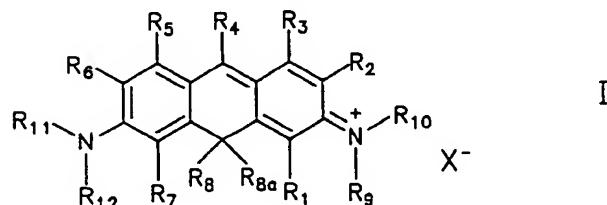
39 JF 31		618	648	5
40 JF 32		618	647	5
41 JF 34		612	642	75
42 JF 35		642	672	64
43 JF 36		632	662	85

44 JF 37		662	692	60
45 JF 38		653	683	70
46 JF 39		683	713	45
47 JF 40		670	700	55
48 JF 41		700	730	40
49 JF 42		557	577	95

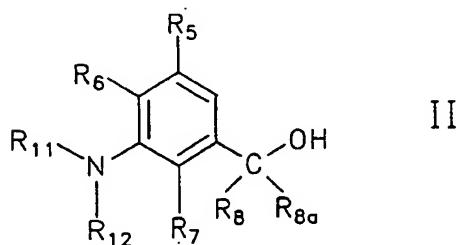
50 JF 43		632	660	80
-------------	--	-----	-----	----

Eine weitere Aufgabe der vorliegenden Erfindung bestand in der Bereitstellung eines Herstellungsverfahrens für Carbopyronin-Verbindungen, das einfach, umweltverträglich und kostengünstig durchführbar ist und das die Nachteile der bekannten Verfahren zur Herstellung von Carbopyroninen zu mindest teilweise vermeidet.

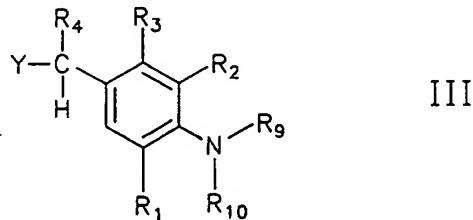
Diese Aufgabe wurde erfindungsgemäß gelöst durch ein Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel (I)



wobei R₁-R₁₂ und X die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen besitzen, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der allgemeinen Formel (II)



worin R₅, R₆, R₇, R₈, R_{8a}, R₁₁ und R₁₂ wie oben definiert sind, oder das Dehydratationsprodukt von II mit einer Verbindung der allgemeinen Formel III oder deren Dehydratationsprodukt



- 5 worin R₁-R₄, R₉ und R₁₀ wie oben definiert sind und
Y ein Halogen, insbesondere Brom, eine Hydroxy- oder Thiogruppe bedeutet,
in einem geeigneten Lösungsmittel, unter sauren Bedingungen und in Gegenwart eines Katalysators umsetzt und die durch Ringschluß zwischen den
- 10 Verbindungen II bzw. deren Dehydratationsprodukt und III gebildete Verbindung durch Oxidation zu Struktur I umsetzt. Alternativ können die Verbindungen II oder deren Dehydratationsprodukt mit dem Dehydratationsprodukt von III umgesetzt werden, wobei direkt – ohne Oxidationsschritt – die Struktur I entsteht.

15

- In dem Verfahren können alle geeigneten Lösungsmittel verwendet werden, die mit den Edukten, den Produkten und dem Katalysator, vorzugsweise Bortrichlorid, kompatibel sind. Vorzugsweise ist das Lösungsmittel ein unpolares Lösungsmittel, insbesondere Methylenchlorid, 1,2-Dichlorethan oder
- 20 Chloroform.

Als Säuren können gebräuchliche Säuren eingesetzt werden. Vorzugsweise ist die Säure eine anorganische Säure wie Schwefelsäure, Phosphorsäure oder Polyphosphorsäure.

Als Oxidationsmittel können ebenfalls gebräuchliche Oxidationsmittel verwendet werden. Bevorzugt ist das Oxidationsmittel Tetrabutylammonium(meta)periodat.

5 Besonders vorteilhaft ist, daß das Verfahren ohne Isolierung von Zwischenprodukten durchgeführt werden kann. Dies führt zu einer Verringerung des Zeit-, Arbeits- und Materialaufwandes.

Die Erfindung wird durch nachstehende Beispiele näher erläutert. Die Abbildungen 1, 2, 3 und 4 zeigen die Absorptions- und Fluoreszenzspektren der erfindungsgemäßen Verbindungen AZ 2 (17), AZ 13 (20), JA 268 (16) und AZ11 (23).

15 **Beispiele**

A. **Erfindungsgemäßes Herstellungsverfahren für Carbopyronin-Verbindungen**

20 Bei dem erfindungsgemäßen Verfahren wird 4-N,N-Dimethylaminobenzylsulfanilsäure, die in dem Verfahren nach Aaron und Barker (J. Chem. Soc. (1963), 2655) verwendet wird, durch 4-Hydroxymethyl-N,N-dimethylanilin ersetzt und in Gegenwart von Bortrichloridlösung als Katalysator mit dem Isopropenylderivat zum Carbopyronin umgesetzt. Die Reaktionsmischung läßt sich ohne Isolierung des Zwischenproduktes mit konzentrierter Schwefelsäure zur Leukobase des Farbstoffs umsetzen. Das bei Aaron und Barker (a.a.o.) verwendete Oxidationsmittel Bleidioxid wird durch Tetrabutylammonium(meta)periodat ersetzt. Dazu wird die ethanolische Lösung aus Oxidationsmittel und Leukobase zum Sieden erhitzt, wobei dünnenschichtchromatographisch zu erkennen ist, daß die Oxidation schon nach wenigen Minuten abgeschlossen ist.

Nach der Oxidation wird das Carbopyronin aus ethanolischer Lösung durch Zugabe von 10 %-iger Natriumperchloratlösung und langsames Zutropfen von Wasser als schwerlösliches Perchlorat ausgefällt.

5 Der neue Syntheseweg ist universell einsetzbar. Es können aus Anilin-, Indolin-, Tetrahydrochinolin- und 1,2-Dihydrochinolin-Derivaten durch eine Vilsmaier-Synthese mit anschließender Reduktion die entsprechenden Alkohole erhalten und diese mit einem Isopropenyl-Derivat zum Farbstoff umgesetzt werden. Im Gegensatz zur Synthese von Aaron und Barker verläuft die Synthese in einem Schritt, d.h. eine Isolierung von Zwischenprodukten ist nicht notwendig.

10

Die Synthesevorschriften für die Verbindungen JA 261, JA 262, AZ 4, AZ 14, JA 267, JA 268, JF 19, JF 22 und JF 17 sind im Folgenden dargestellt.

15

B. Synthesebeispiele

Verbindung JA 261

20 1 g (4 mmol) N-Methyl-N-(4-hydroxymethyl-phenyl)-4-aminobuttersäureethylester und 0,71 g (4,4 mmol) 3-(Isopropenyl)-N,N-dimethylanilin werden in 20 ml Methylenchlorid gelöst. Unter Rühren und Eiskühlung setzt man langsam 4 ml einer 1 molaren BCl_3 -Lösung (in Methylenchlorid) zu. Die Lösung wird über Nacht bei Raumtemperatur verrührt. Anschließend tropft man die Reaktionsmischung in 20 g konzentrierte Schwefelsäure, welche im Eis/Methanol-Bad gekühlt wird. Man verröhrt solange, bis eine homogene Lösung vorliegt. Das Methylenchlorid wird am Rotationsverdampfer abdestilliert. Die schwefelsaure Lösung wird über Nacht im Kühlschrank aufbewahrt. Anschließend wird die Lösung auf Eis gegossen und mit verdünnter Natronlauge neutralisiert. Die wässrige Lösung wird mit Chloroform extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden über Natriumsulfat getrocknet, filtriert und zur Trockene einrotiert. Der Rückstand wird in 200 ml Ethanol aufgenommen, mit 10 Tropfen 60 %-iger

25

30

Perchlorsäure und 0,17 g (0,39 mmol) Tetrabutylammonium(meta)periodat versetzt. Die Lösung wird 30 min zum Rückfluß erhitzt. Die abgekühlte Lösung wird in eine Lösung aus 20 g Natriumperchlorat in 1 l Wasser eingetropft. Man verröhrt über Nacht. Der grün-glänzende Niederschlag wird abfiltriert und im 5 Exsikkator über Phosphorpentoxid getrocknet.

Ausbeute: 0,56 g

$^1\text{H-NMR}$ -Daten in CDCl_3 :

10 δ 1,25 (T, 3H, -CH₃); 1,7 (S, 6H, -CH₃); 2,0 (QI, 2H, -CH₂-); 2,5 (T, 2H, -CH₂-); 3,3 (S, 9H, N-CH₃); 3,7 (T, 2, -CH₂-); 4,15 (Q, 2H, N-CH₂-); 6,85 (DvD, 2H, ArH); 7,05 (D, 1H, ArH); 7,2 (D, 1H, ArH); 7,65 (D, 2H, Ar-H); 8,0 (S, 1H, -CH=)

Verbindung JA 262

15 100 mg JA 261 werden in einer Mischung aus 20 ml Aceton, 40 ml Wasser und 2 ml 2 N Salzsäure gelöst. Die Lösung wird zum Rückfluß erhitzt (Innen-temperatur: 64 °C). Nach 24 h wird die Lösung abgekühlt und mit 100 ml 10 %-iger wässriger Natriumperchloratlösung versetzt. Der Niederschlag wird abfil-triert und getrocknet.

20 Ausbeute: 0,04 g

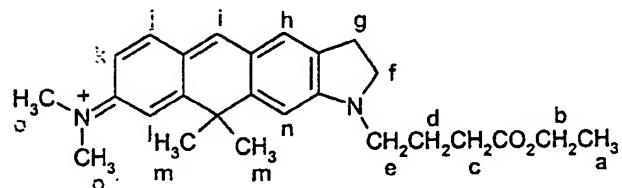
Verbindung AZ 4

25 1,00 g (4,25 mmol) 4-(5-Hydroxymethylindolin-1-yl)-buttersäureethylester und 0,76 g (4,25 mmol) 3-(Isopropenyl)-N,N-dimethylanilin werden in 15 ml Me-thylenchlorid gelöst und unter Eiskühlung tropfenweise mit 4,25 ml (4,25 mmol) einer 1 molaren Lösung von Bortrichlorid in Hexan versetzt. Das Re-aktionsgemisch wird 30 min bei Raumtemperatur verröhrt. Anschließend 30 tropft man das Reaktionsgemisch in 10 ml konzentrierte Schwefelsäure und läßt 1 h bei Raumtemperatur röhren. Die tief rot gefärbte Reaktionsmischung wird in 100 ml eiskaltes Ethanol getropft, mit 0,78 g (1,8 mmol) Tetrabuty-

iammonium(meta)periodat versetzt und 3 min zum Sieden erhitzt. Man läßt auf Raumtemperatur abkühlen und versetzt mit 50 ml 20 %-iger Natriumperchloratlösung. Anschließend werden zum vollständigen Ausfällen des Farbstoffes 300 ml Wasser zugetropft. Das kristalline Produkt wird abfiltriert und im Exsikkator unter Vakuum mit SICAPENT® getrocknet.

5 Ausbeute: 0,7 g

¹H-NMR-Daten in Aceton-d₆:

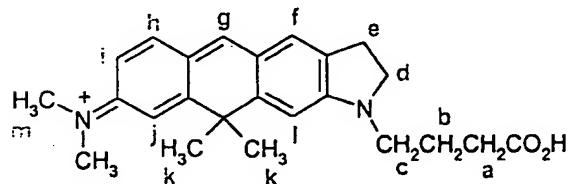


10 δ 0,9 (T, 3H, -CH₃ a); 1,7 (S, 6H, -CH₃ m); 2,47 (T, 2H, -CH₂- c); 3,22 (T, 2H, -CH₂- g); 3,34 (S, 6H, N-CH₃ o); 3,8 (T, 2, -CH₂- e); 4,09 (T, 2H, -CH₂- f); 4,42 (Q, 2H, -CH₂- b); 6,95 (DvD, 1H, ArH k); 7,22 (D, 1H, ArH l); 7,3 (S, 1H, ArH n); 7,7 (D, 1H, Ar-H j); 8,08 (S, 1H, -CH= i)

15 Verbindung AZ 14

4 g (8 mmol) AZ 4 werden in 30 ml Wasser und 20 ml Aceton gelöst und mit 1 ml 2 N Salzsäure versetzt. Das Reaktionsgemisch wird 18 h zum Rückfluß erhitzt. Man versetzt mit 50 ml Chloroform und trennt die organische Phase ab. Nach weiterer dreimaliger Extraktion mit Chloroform werden die vereinigten organischen Phasen mit Wasser gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Die Farbstofflösung wird am Rotationsverdampfer bis zur Trockene eingeengt und anschließend säulenchromatographisch gereinigt.

¹H-NMR-Daten in Aceton-d₆:



δ 1,72 (S, 6H, -CH₃ k); 2,0 (M, 2H, -CH₂- b); 2,49 (T, 3H, -CH₂- a); 3,25 (T, 2H, -CH₂- e); 3,34 (S, 6H, -CH₃ m); 3,81 (T, 2, -CH₂- c); 4,11 (T, 2H, -CH₂- d); 6,95 (DvD, 1H, ArH i); 7,22 (D, 1H, ArH j); 7,3 (S, 1H, ArH l); 7,42 (S, 1H, Ar-H f); 7,7 (D, 1H, ArH h); 8,1 (S, 1H, -CH= g)

5

Verbindung JA 267

1,2 g (3,8 mmol) 4-(6-Hydroxymethyl-2,2,4-trimethyl-1,2-dihydrochinol-1-yl)-buttersäureethylester und 0,68 g (3,8 mmol) 3-(Isopropenyl)-N,N-dimethylanilin werden in 30 ml Methylenchlorid gelöst. Unter Rühren und Eiskühlung setzt man langsam 4 ml einer 1 molaren BCl₃-Lösung in Methylenchlorid zu. Die Lösung wird 20 min bei Raumtemperatur verrührt. Anschließend tropft man die Reaktionsmischung in 20 ml konz. Schwefelsäure. Man verröhrt solange, bis eine homogene Lösung vorliegt. Das Methylenchlorid wird am Rotationsverdampfer abdestilliert und die schwefelsaure Lösung 1 h bei Raumtemperatur verröhrt. Der Rückstand wird in 400 ml eisgekühltem Ethanol aufgenommen. Dazu gibt man 1,2 g (2,7 mmol) Tetrabutylammonium(meta)periodat. Die Lösung wird kurz zum Sieden erhitzt, abgekühlt und mit 200 ml einer 20 %-igen Natriumperchlorat-Lösung versetzt. Anschließend tropft man 500 ml Wasser hinzu. Der Niederschlag wird abfiltriert und im Exsikkator getrocknet.

Verbindung JA 268

25

1,8 g JA 267 werden in einer Mischung aus 50 ml Aceton, 50 ml Wasser und 5 ml 2 N Salzsäure 6 h zum Rückfluß erhitzt. Das Lösungsmittel wird abdestilliert und der Rückstand chromatographisch gereinigt.

30

Verbindung JF 19

Zu einer Lösung von 50 mg (0,16 mmol) 2,10-Bis-(dimethylamino)-anthron in 10 ml trockenem Tetrahydrofuran werden innerhalb einer Argonschutzgasatmosphäre bei Raumtemperatur tropfenweise 0,27 ml (0,81 mmol) einer 3 M Methylmagnesiumbromidlösung in Diethylether gegeben. Nach beendeter Reaktion kühlt man im Eis-Wasser-Bad ab, löst die Reaktionsmischung in 5 50 ml Ethanol und säuert mit Trifluoressigsäure an. Diese Lösung wird in einer Mischung aus 50 ml Chloroform und 50 ml Wasser suspendiert. Die organische Phase wird abgetrennt, am Rotationsverdampfer zur Trockene eingeengt und in Ethanol gelöst. Anschließend wird in 100 ml wässrige 25 %-ige 10 Natriumperchloratlösung getropft. Nach beendeter Zugabe werden noch 300 ml Wasser zugetropft. Der ausfallende Farbstoff wird filtriert und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 0,04g

15

Verbindung JF 22

Unter Argonschutz werden 11 mg (1,6 mmol) Lithiumpulver (0,5 % Natrium, Metallgesellschaft) in 2 ml trockenem Diethylether suspendiert. Hierzu tropft 20 man unter Röhren eine Lösung von 0,17 g (0,8 mmol) 1-Brom-2,6-diethylbenzol in 4 ml Diethylether. Nach beendeter Zugabe lässt man 15 min bei Raumtemperatur röhren. Die Suspension wird über Glaswolle filtriert, um die verbleibenden Lithiumreste zu entfernen. Die so erhaltene Lösung wird bei Raumtemperatur zu einer Lösung von 50 mg (0,16 mmol) 2,10-Bis-(dimethylamino)-anthron in 10 ml trockenem Tetrahydrofuran getropft. Nach 25 beendeter Reaktion kühlt man im Eis-Wasser-Bad ab, löst die Reaktionsmischung in 50 ml Ethanol und säuert mit Trifluoressigsäure an. Diese Lösung wird in einer Mischung aus 50 ml Chloroform und 50 ml Wasser suspendiert. Die organische Phase wird abgetrennt, am Rotationsverdampfer zur Trockene eingeengt und säulenchromatographisch über Kieselgel gereinigt. Nachdem die Farbstofffraktion am Rotationsverdampfer zur Trockene eingeengt 30 wurde, wird in Ethanol gelöst und anschließend in 100 ml wässrige 25 %-ige

Natriumperchloratlösung getropft. Dann werden noch 300 ml Wasser zuge-
tropft. Der ausfallende Farbstoff wird filtriert und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 0,02 g

5

Verbindung JF 17

0,14 g (0,55 mmol) 2-(2-Bromphenyl)-4,4-dimethyl-2-oxazolin werden unter Schutzgas (Argon) in 7,5 ml Tetrahydrofuran gelöst und auf -78 °C abge-
10 kühlt. Hierzu gibt man tropfenweise 0,7 ml (1,1 mmol) einer 1,6 M Lösung von t-Butyllithium in Hexan, so daß die Temperatur unter - 75 °C bleibt. Nach beendeter Zugabe läßt man 15 min röhren. Zu dieser Lösung gibt man 34 mg (0,11 mmol) 2,10-Bis-(dimethylamino)-anthron in 2 ml trockenem Tetrahy-
drofuran. Die Temperatur sollte dabei - 70 °C nicht übersteigen. Anschlie-
15 ßend wird auf -60 °C erwärmt und 3 h verrührt. Man entfernt das Kältebad und läßt auf Raumtemperatur erwärmen. Nach 24 h kühlte man im Eis-
Wasser-Bad ab, löst die Reaktionsmischung in 50 ml Ethanol und säuert mit Trifluoressigsäure an. Diese Lösung wird in einer Mischung aus 50 ml Chlo-
roform und 50 ml Wasser suspendiert. Die organische Phase wird abge-
20 trennt, am Rotationsverdampfer zur Trockene eingeengt und säulenchroma-
tographisch gereinigt. Die Farbstofffraktion wird am Rotationsverdampfer zur Trockene eingeengt, in Ethanol aufgenommen und anschließend in 100 ml wässrige 25 %-ige Natriumperchloratlösung getropft. Nach beendeter Zuga-
be werden noch 300 ml Wasser zugetropft. Der ausfallende Farbstoff wird
25 filtriert und im Vakuum getrocknet.

Verbindung AZ 18

1. Stufe:

3-(N,N-Dimethylamino)-triphenylcarbinol

5 2,8 g (0,12 mol) Magnesium und 10 ml Diethylether (absolut) werden mit 2,6 g (0,02 mol) Brombenzol versetzt. Um die Reaktion zu starten, wird leicht erwärmt. Der Reaktionsbeginn ist an der Trübung der Reaktionsmischung zu erkennen. Anschließend werden 16,2 g (0,1 mol) Brombenzol in 15 ml Ether gelöst und in die Reaktionsmischung getropft. Man erhitzt 1 h zum Rückfluß,
10 wobei sich das Magnesium nahezu vollständig löst. Nach dem Abkühlen im Eisbad wird eine Lösung aus 10 g (0,055 mol) 3-Dimethylaminobenzoësäuremethylester in 15 ml absolutem Ether zugetropft. Nach der Zugabe wird die Reaktionsmischung 2 h zum Rückfluß erhitzt, abgekühlt und tropfenweise mit Wasser hydrolysiert. Man gibt 50 ml Wasser und 50 ml
15 Ether zu und versetzt solange mit gesättigter Ammoniumchloridlösung, bis sich der weiße Niederschlag wieder gelöst hat. Die wässrige Phase wird mit Ether extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung und mit Wasser gewaschen. Anschließend wird über Natriumsulfat getrocknet und das Lösungsmittel abdestilliert. Das
20 zurückbleibende hellgelbe Öl kann direkt für die nachfolgende Reaktion verwendet werden.

2. Stufe:

AZ 18

25 ~
0,6 g (3 mmol) N,N-Dimethyl-4-hydroxymethyl-anilin und 0,9 g (3 mmol) 3-(N,N-Dimethylamino)-triphenylcarbinol werden in 30 ml Methylenchlorid gelöst. Unter Rühren und Eiskühlung setzt man langsam 4 ml einer 1 molaren BCl_3 -Lösung in Methylenchlorid zu. Die Lösung wird 2 h bei Raumtemperatur
30 verrührt. Anschließend tropft man die Reaktionsmischung in 20 ml 70 %-ige Schwefelsäure. Das Methylenchlorid wird am Rotationsverdampfer abdestilliert und die schwefelsaure Lösung 20 h bei Raumtemperatur verrührt. Der

Rückstand wird langsam in 100 ml eisgekühltem Ethanol gelöst. Dazu gibt man 1,2 g (2,7 mmol) Tetrabutylammonium(meta)periodat. Die Lösung wird kurz zum Sieden erhitzt, abgekühlt und mit 100 ml einer 20 %-igen Natriumperchlorat-Lösung versetzt. Anschließend tropft man 250 ml Wasser hinzu.

- 5 Der Niederschlag wird abfiltriert und im Exsikkator getrocknet.

Verbindung JF 30

- 10 1.85 ml (3.05 mmol) einer 15 %-igen t-Butyllithiumlösung (in n-Pentan) werden bei - 78 °C zu einer Lösung von 0.39 g (1.53 mmol) 2-(4-Brom-phenyl)-4,4-dimethyl-2-oxazolin in 20 ml trockenem Tetrahydrofuran gegeben, so daß die Temperatur unterhalb - 70 °C bleibt. Nach vollständiger Zugabe werden 150 mg (0.48 mmol) 3,6-Bis-(dimethylamino)-anthron in 30 ml trockenem.
- 15 Tetrahydrofuran zugegeben, so daß die Temperatur unterhalb von - 60 °C bleibt. Man läßt die Lösung auf Raumtemperatur erwärmen und 18 h bei Raumtemperatur röhren. Man kühlt im Eis-Wasser-Bad ab, löst die Reaktionsmischung in 50 ml Ethanol und säuert mit Trifluoressigsäure an. Diese Lösung wird in einer Mischung aus 50 ml Chloroform und 50 ml Wasser
- 20 suspendiert. Die organische Phase wird abgetrennt, am Rotationsverdampfer zur Trockene eingeengt, und säulenchromatographisch über Kieselgel gereinigt. Der Farbstoff wird mit 15 %-igem ethanolischem Chloroform eluiert. Nachdem die Produktphase am Rotationsverdampfer zur Trockene eingeengt wurde, wird in Ethanol gelöst und anschließend in 100 ml wässriger 25 %ige Natriumperchloratlösung getropft. Nach beendeter Zugabe werden noch 300 ml Wasser zugetropft. Der ausfallende Farbstoff wird filtriert und im Vakuumexsikkator über Phosphorpentoxid getrocknet.

Ausbeute: 50 % (krist. Substanz nach Chromatographie)

Verbindung JF 31

80 mg (0.14 mmol) JF 30 werden in 10 ml einer 1 : 3 Mischung aus 2 M Salzsäure und Aceton 40 min unter Rückfluß erhitzt. Man läßt abkühlen und 5 suspendiert in 50 ml einer 1:1 Mischung aus Chloroform und Wasser. Die Wasserphase wird mit gesättigter Natriumhydrogencarbonatlösung neutralisiert. Die organische Phase wird abgetrennt und die wässrige mehrmals mit 20 %-igem ethanolischem Chloroform extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden einrotiert und säulenchromatographisch über Kieselgel ge- 10 reinigt. Der Farbstoff wird mit 20 %-igem ethanolischen Chloroform eluiert. Nachdem die Produktphase am Rotationsverdampfer zur Trockene eingeengt wurde, wird in Ethanol gelöst und anschließend in 100 ml wässriger 25 %-ige Natriumperchloratlösung getropft. Nach beendeter Zugabe werden noch 300 ml Wasser zugetropft. Der ausfallende Farbstoff wird filtriert und im 15 Vakuumexsikkator über Phosphorpentoxid getrocknet.

Ausbeute: 72 % (krist. Substanz nach Chromatographie)

20 Verbindung JF 32

70 mg (0.12 mmol) JF 31 werden in einer 10 %-igen Natriumhydroxidlösung in 1:1 Ethanol und Wasser 1 h zum Rückfluß erhitzt. Man läßt abkühlen und suspendiert in einer 1:1 Mischung aus Chloroform und Wasser. Man stellt mit Trifluoressigsäure auf pH = 8 und trennt die organische Phase ab. Die wässrige Phase wird mehrmals mit 20 %-igem ethanolischem Chloroform extra- 25 hiert. Diese Extraktion wird sooft wiederholt, bis sich kaum noch Farbstoff in der wässrigen Phase befindet (Prüfung durch Ansäuern). Die vereinten organischen Phasen werden mit Trifluoressigsäure auf pH = 2 eingestellt, einro- 30 tiert und säulenchromatographisch über Kieselgel gereinigt. Der Farbstoff wird mit 10 %-igem ethanolischen Chloroform eluiert. Nachdem die Produktphase am Rotationsverdampfer zur Trockene eingeengt wurde, wird in Etha-

nol gelöst und anschließend in 100 ml wässrige 25 %-ige Natriumperchloratlösung getropft. Nach beendeter Zugabe werden noch 300 ml Wasser zuge-tropft. Der ausfallende Farbstoff wird filtriert und im Vakuumexsikkator über Phosphorpentoxid getrocknet.

5

Ausbeute: 57 % (krist. Substanz nach Chromatographie)

Verbindung JF 42

10

70 mg (0.12 mmol) JF 17 werden in 30 ml einer Lösung von 3 g Natriumhydroxid in Ethanol / Wasser (1:1) 1 h zum Rückfluß erhitzt. Man läßt abkühlen und neutralisiert die Lösung mit halbkonzentrierter Salzsäure. Der Farbstoff wird anschließend durch Zutropfen von Wasser ausgefällt. Man filtriert ab und trocknet das Produkt im Vakuumexsikkator über Phosphorpentoxid.

15

Verbindung JF 36

20

25.3 g (0.1 mol) 6-(2-Carboxybenzoyl)-N-ethyl-1,2,3,4-tetrahydrochinolin und 20.1 (0.1 mol) N-Ethyl-7-isopropenyl-1,2,3,4-tetrahydrochinolin werden in 500 ml Dichlormethan gelöst und mit 60 g Phosphorpentoxid versetzt. Man erhitzt 2 h unter Rückfluß, läßt abkühlen und destilliert das Lösungsmittel im Vakuum ab. Der Rückstand wird mit konz. Schwefelsäure versetzt. Diese Lösung wird 30 min bei Raumtemperatur verrührt. Daraufhin wird die schwefelsaure Lösung in 1000 ml eisgekühltem Ethanol gegeben und tropfenweise mit 50 ml 60 %-ige Perchlorsäure und 5 l versetzt. Der ausgefallene Farbstoff wird abfiltriert und im Vakuumexsikkator über Phosphorpentoxid getrocknet.

25

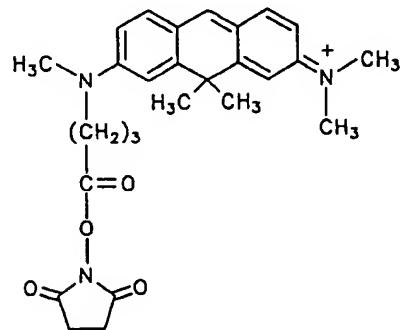
30

Verbindung JF 37

39.1 g (0.1 mol) 6-(2-Carboxy-3,4,5,6-tetrachlorbenzoyl)-N-ethyl-1,2,3,4-tetrahydrochinolin und 20.1 (0.1 mol) N-Ethyl-7-isopropenyl-1,2,3,4-tetrahydrochinolin werden in 500 ml Dichlormethan gelöst und mit 60 g Phosphorpentoxid versetzt. Man erhitzt 2 h unter Rückfluß, läßt abküheln und destilliert das Lösungsmittel im Vakuum ab. Der Rückstand wird mit konz. Schwefelsäure versetzt. Diese Lösung wird 30 min bei Raumtemperatur verrührt. Daraufhin wird die schwefelsaure Lösung in 1000 ml eisgekühltem Ethanol gegeben und tropfenweise mit 50 ml 60 %-ige Perchlorsäure und 5 l versetzt. Der ausgefallene Farbstoff wird abfiltriert und im Vakuumexsikkator über Phosphorpentoxid getrocknet.

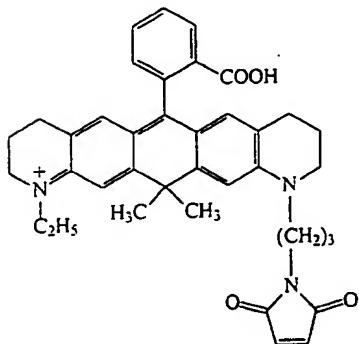
15 **C. Beispiele zur Konjugatbildung****JA 262-Aktivester**

0,1 mmol JA 262 werden mit 0,2 mmol N-Hydroxysuccinimid und 0,2 mmol 20 Dicyclohexylcarbodiimid in 20 ml Acetonitril gelöst. Man läßt 4 h bei Raumtemperatur röhren und rotiert das Produktgemisch ein. Die Reinigung erfolgt chromatographisch (HPLC, RP 18).

**JF 43-Maleinimid**

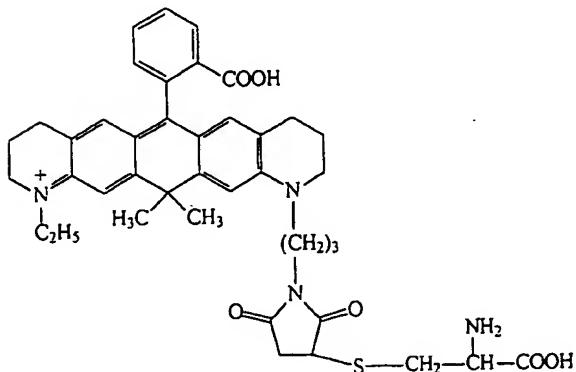
25 100 mg JF 43 (0.16 mmol) werden in 10 ml getrocknetem DMSO gelöst und mit 100 mg (1 mmol) Maleinsäureanhydrid versetzt. Die Lösung wird bei

Raumtemperatur für 24 h verröhrt. Man tropft 50 ml 10 %-ige wässrige Natriumperchloratlösung hinzu und filtriert den ausfallenden Feststoff ab. Der Feststoff wird mit 25 mg Natriumacetat in 5 ml Essigsäureanhydrid suspendiert und für 30 min auf 80 °C erhitzt. Man kühlt ab und tropft 30 ml 10 %-ige wässrige Natriumperchloratlösung hinzu. Der Feststoff wird abfiltriert und getrocknet.



10 JF43-Cystein-Konjugat

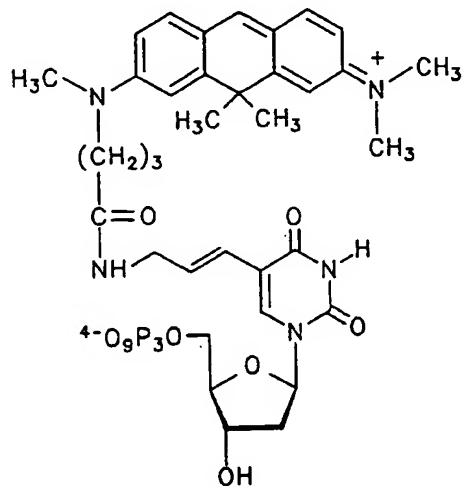
70 mg (0.1 mmol) JF 43-Maleinimid wird in 20 ml Ethanol gelöst und portionsweise mit 12 mg (0.1 mmol) Cystein versetzt. Man verröhrt die Lösung 30 min bei Raumtemperatur. Daraufhin wird 50 ml 10 %-ige wässrige Natriumperchloratlösung hinzutropft und der ausfallende Feststoff abfiltriert und getrocknet.



JA 262-dUTP-Konjugat

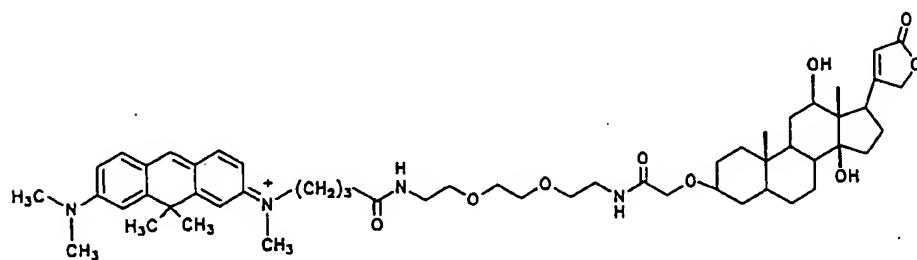
10 μmol 5-(3-Aminoallyl)-dUTP werden in 0,5 ml 0,1 M Natriumborat-Puffer (pH 8) gelöst und mit einer Lösung aus 5 μmol JA 262-Aktivester in 1 ml aminfreiem Dimethylformamid versetzt. Die Lösung wird 15 h bei Raumtemperatur gerührt. Die Lösungsmittel werden im Vakuum abdestilliert und der Rückstand chromatographisch gereinigt (RP 18).

5 Rückstand chromatographisch gereinigt (RP 18).



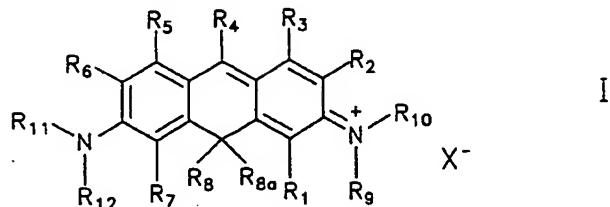
JA 262-Digoxin-3-Carboxymethylether-Diaminodioxaoctan-Konjugat
 10 (Dig-CME-DADOO)

0,02 mmol JA 262-Aktivester werden mit 0,02 mmol Dig-CME-DADOO in Acetonitril 18 h bei Raumtemperatur verrührt. Das Lösungsmittel wird abdestilliert und der Rückstand chromatographisch gereinigt.



Ansprüche

1. Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel I



5 als Markierungsgruppen in einem Verfahren zum Nachweis eines Analyten, wobei
 R₁, R₂, R₃, R₄, R₅, R₆, und R₇ jeweils unabhängig Wasserstoff, Halogen,
 eine Hydroxy-, Amino-, Sulfo- oder Carboxy- oder Aldehydgruppe oder
 eine gesättigte oder ungesättigte, geradkettige, verzweigte oder cy-
 10 catische Kohlenwasserstoffgruppe mit bis zu 20 C-Atomen bedeuten,
 wobei die Kohlenwasserstoffgruppen Alkyl-, Alkenyl-, Alkinyl-, Cycloal-
 kyl-, Aryl-, insbesondere Phenyl-, oder/und Heteroarylreste umfassen
 und gegebenenfalls Heteroatome wie Sauerstoff-, Schwefel- oder
 Stickstoffatome oder/und mehrere Substituenten, vorzugsweise ausge-
 15 wählt aus Halogenen, Hydroxy-, Amino-, Sulfo-, Phospho-, Carboxy-,
 Aldehyd-, C₁-C₄-Alkoxy- oder/und C₁-C₄-Alkoxycarbonylgruppen ent-
 halten,
 oder einer oder mehrere der Reste R₁-R₇ jeweils mit benachbarten
 20 Substituenten ein Ringsystem bilden, das eine oder mehrere Mehrfach-
 bindungen enthalten kann,
 R₈ und R_{8a} jeweils unabhängig eine gesättigte oder ungesättigte, gerad-
 kettige, verzweigte oder cyclische Kohlenwasserstoffgruppe mit bis zu
 20 Kohlenstoffatomen, z.B. eine C₁-C₆-Alkylgruppe, insbesondere Me-
 thyl, Ethyl, Propyl oder/und Butyl, oder eine Aryl- oder Heteroarylgrup-
 25 pe, insbesondere Phenyl, bedeuten, die gegebenenfalls Heteroatome
 wie Sauerstoff-, Schwefel- oder Stickstoffatome oder/und einen oder
 mehrere Substituenten, vorzugsweise ausgewählt aus Halogenen, Hy-

droxy-, Amino-, Sulfo-, Phospho-, Carboxy-, Aldehyd-, C₁-C₄-Alkoxy- oder/und C₁-C₄-Alkoxycarbonylgruppen, enthalten,

oder auch R₈ und R_{8a} ein Ringsystem bilden können,

R₉, R₁₀, R₁₁ und R₁₂ jeweils unabhängig Wasserstoff oder eine gesättigte oder ungesättigte, geradkettige, verzweigte oder cyclische Kohlenwasserstoffgruppe mit bis zu 20 C-Atomen, z.B. Polyether, Phenyl, Phenylalkyl mit 1-3 C-Atomen in der Kette bedeuten, wobei die Kohlenwasserstoffgruppen gegebenenfalls Heteroatome wie Sauerstoff-, Schwefel- oder Stickstoffatome oder/und einen oder mehrere Substituenten, vorzugsweise ausgewählt aus Halogenen, Hydroxy-, Amino-, Sulfo-, Phospho-, Carboxy-, Carbonyl-, Alkoxy- oder/und Alkoxycarbonylgruppen enthalten können,

oder einer oder mehrere der Reste R₉-R₁₂ jeweils mit benachbarten Substituenten ein Ringsystem bilden, das eine oder mehrere Mehrfachbindungen enthalten kann,

wobei $-\text{N}(\text{R}_9)(\text{R}_{10})$ oder/und $=\text{N}(\text{R}_{11})(\text{R}_{12})$ durch $-\text{OR}^9$ oder/und $=\text{O}$ ersetzt sein können,

und X gegebenenfalls zum Ladungsausgleich vorhandene Anionen bedeutet.

2. Verwendung nach Anspruch 1,

dadurch gekennzeichnet,

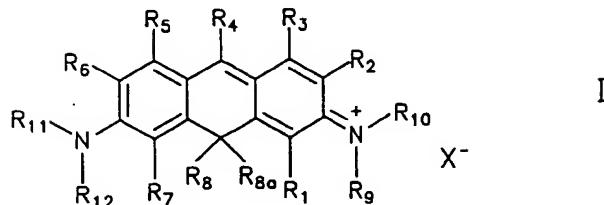
daß die Verbindung I kovalent an einen für den nachzuweisenden Analyten spezifischen Rezeptor gekoppelt wird.

3. Verwendung nach Anspruch 1 oder 2,

dadurch gekennzeichnet,

daß das Nachweisverfahren aus Nukleinsäure-Hybridisierungsverfahren und immunochemischen Verfahren ausgewählt wird.

4. Verbindungen der allgemeinen Formel I



wobei R₁-R₁₂ und X die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen besitzen, mit der Maßgabe, daß, wenn R₁-R₃ und R₅-R₇ Wasserstoff sind und R₈, R_{8a} und R₉-R₁₂ Methyl sind,

R₄ nicht Wasserstoff, Methyl, Isopropyl, Phenyl, 2,6-Dimethylphenyl oder 2-Isopropenylphenyl ist.

5. Verbindungen nach Anspruch 4,

dadurch gekennzeichnet,

daß R₆ mit R₁₁ oder/und R₇ mit R₁₂, R₁ mit R₁₀ oder/und R₂ mit R₉ verbrückt sind und ein Ringsystem, das vorzugsweise 5- oder 6-gliedrige Ringe enthält, bilden, welche eine oder mehrere Mehrfachbindungen enthalten können.

15

6. Verbindungen nach Anspruch 4 oder 5,

dadurch gekennzeichnet,

daß R₄ Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl oder einen ein aromatisches Ringsystem enthaltenden Rest bedeuten.

20

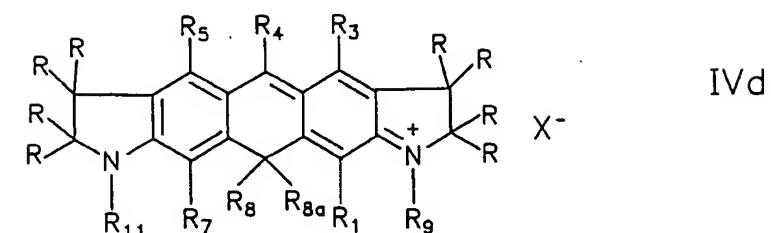
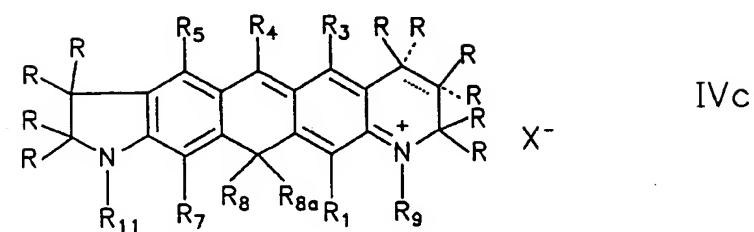
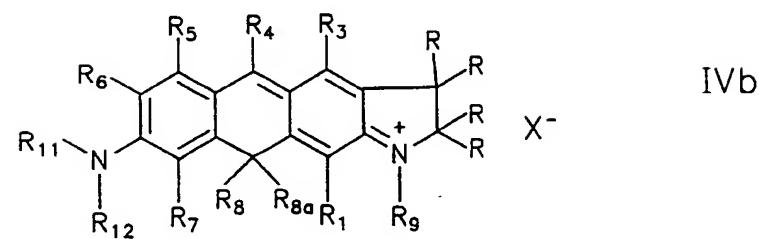
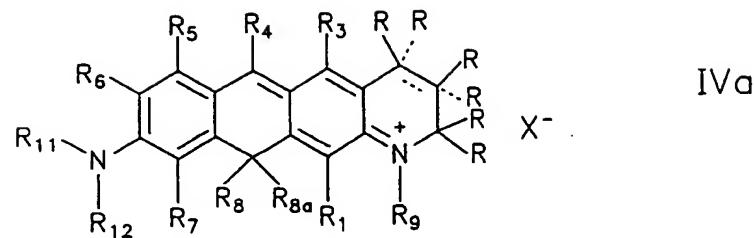
7. Verbindungen nach einem der Ansprüche 4 bis 6,

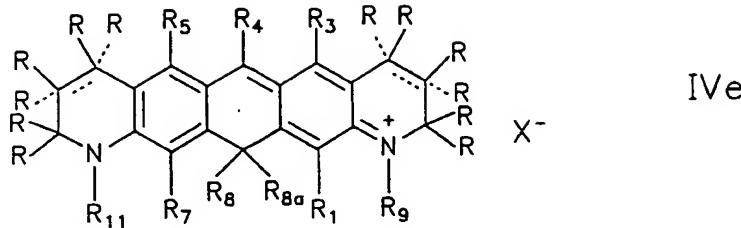
dadurch gekennzeichnet,

daß R₈ und R_{8a} jeweils unabhängig Methyl, Ethyl oder/und Phenyl sind.

25

8. Verbindungen nach einem der Ansprüche 4 bis 6, die einer der allgemeinen Formeln IVa bis IVe entsprechen.





worin

die gestrichelten Linien gegebenenfalls Doppelbindungen bedeuten und bei Vorhandensein der Doppelbindungen die über eine gestrichelte Linie gebundenen Reste R fehlen,

5

$R_1, R_3, R_4, R_5, R_6, R_7, R_8, R_{8a}, R_9, R_{11}, R_{12}$ und X wie in Anspruch 1 definiert sind,

und R bei jedem Auftreten gleich oder verschieden sein kann und wie R_1-R_7 in Anspruch 1 definiert ist.

10

9. Verbindungen nach einem der Ansprüche 4 bis 8,
dadurch gekennzeichnet,
daß sie eine zur kovalenten Kopplung fähige Gruppe aufweisen.

15

10. Verbindungen nach Anspruch 9,
dadurch gekennzeichnet,
daß die Kopplungsgruppe -COOH, -NH₂, -OH oder/und -SH ist.

20

11. Verbindungen nach Anspruch 9 oder 10,
dadurch gekennzeichnet,
daß sie über Kopplungsgruppen an einen Träger oder/und an ein Biomolekül gekoppelt sind.

25

12. Verbindungen nach Anspruch 10,
dadurch gekennzeichnet,
daß der Träger ausgewählt ist aus porösem Glas, Ionenaustauschhar-

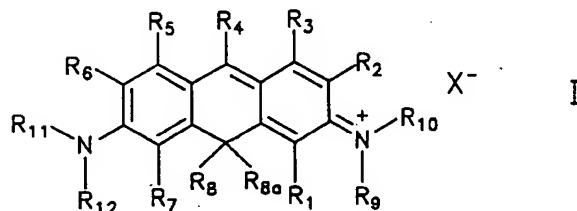
zen, Dextranen, Cellulose, Cellulosederivaten oder/und hydrophilen Polymeren.

13. Verbindungen nach Anspruch 10,

dadurch gekennzeichnet,

daß das Biomolekül ausgewählt ist aus Peptiden, Polypeptiden, Nukleotiden, Nukleosiden, Nukleinsäuren, Nukleinsäureanaloga oder/und Haptenen.

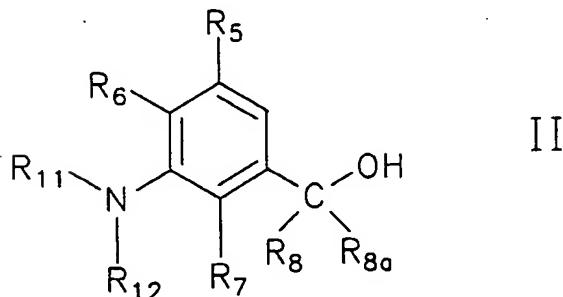
10 14. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel I



wobei R₁-R₁₂ und X die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen besitzen,

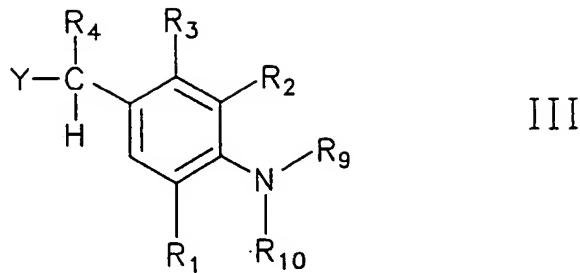
dadurch gekennzeichnet,

15 daß man eine Verbindung der allgemeinen Formel II



worin R₅, R₆, R₇, R₈, R_{8a}, R₁₁, R₁₂ wie in Anspruch 1 definiert sind, oder das Dehydratationsprodukt von II

mit einer Verbindung der allgemeinen Formel III oder deren Dehydratationsprodukt



worin R₁-R₄, R₉ und R₁₀ wie in Anspruch 1 definiert sind und Y ein Halogen, insbesondere Brom, eine Hydroxy- oder Thiogruppe bedeutet, in einem geeigneten Lösungsmittel, unter sauren Bedingungen und in Gegenwart eines Katalysators umsetzt und die durch Ringschluß zwischen der Verbindung II oder deren Dehydratationsprodukt und der Verbindung III oder deren Dehydratationsprodukt gebildete Verbindung gegebenenfalls durch Oxidation zum Farbstoff I umsetzt.

- 10 15. Verfahren nach Anspruch 14,
dadurch gekennzeichnet,
daß das Lösungsmittel ein unpolares Lösungsmittel, insbesondere Methylenchlorid, 1,2-Dichlorethan oder Chloroform ist.
- 15 16. Verfahren nach einem der Ansprüche 14 bis 15,
dadurch gekennzeichnet,
daß der Katalysator Bortrichlorid ist.
- 20 17. Verfahren nach einem der Ansprüche 14 bis 16,
dadurch gekennzeichnet,
daß die Säure Schwefelsäure, Phosphorsäure oder Polyphosphorsäure ist.
- 25 18. Verfahren nach einem der Ansprüche 14 bis 17,
dadurch gekennzeichnet,
daß das Oxidationsmittel Tetrabutylammonium(meta)periodat ist.

39

19. Verfahren nach einem der Ansprüche 14 bis 18,
dadurch gekennzeichnet,
daß man die Verbindung (I) ohne Isolierung von Zwischenprodukten
gewinnt.

5

10

15

20

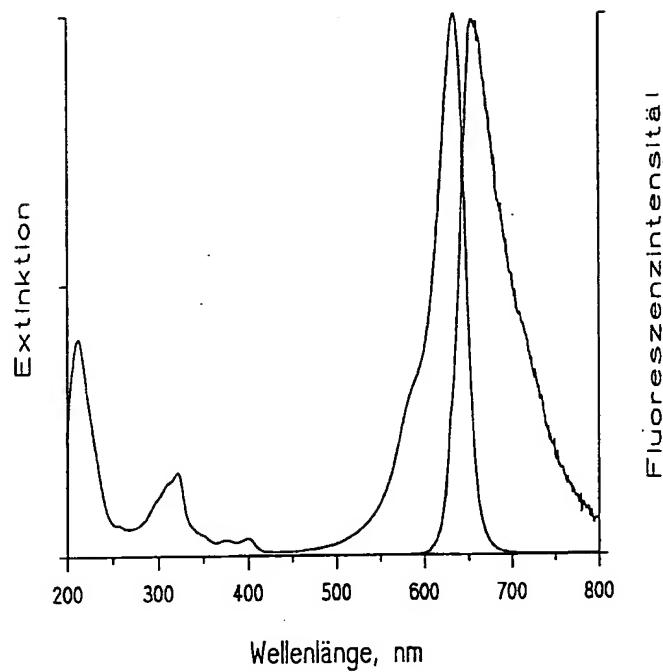
25

30

1 / 3

Absorptions- und Fluoreszenzspektren in Ethanol

Fig. 1: AZ 2



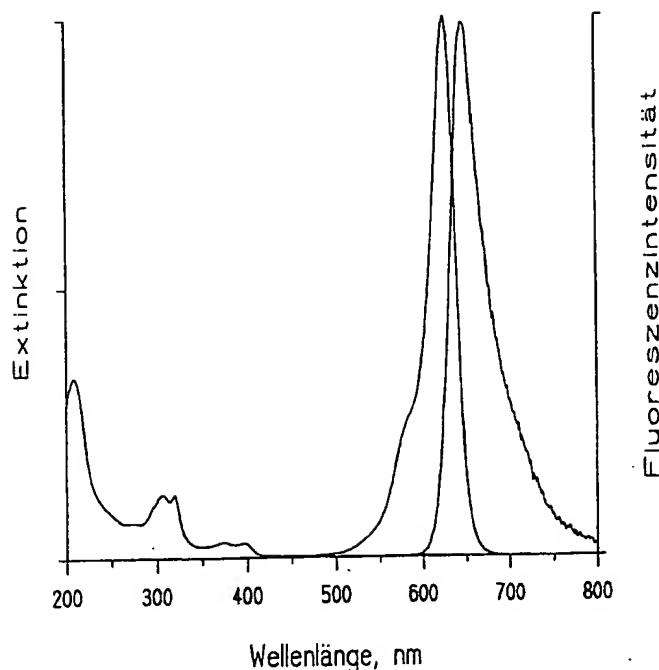
5

10

15

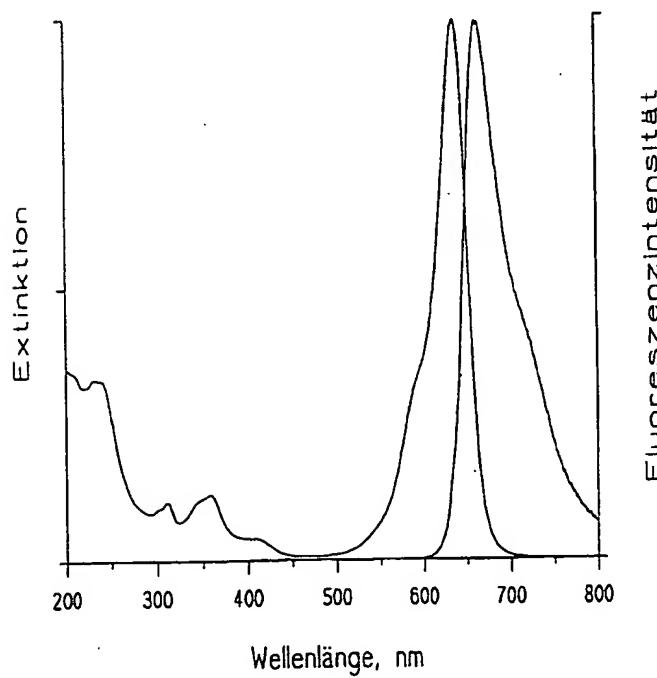
2 / 3

Fig. 2: AZ 13



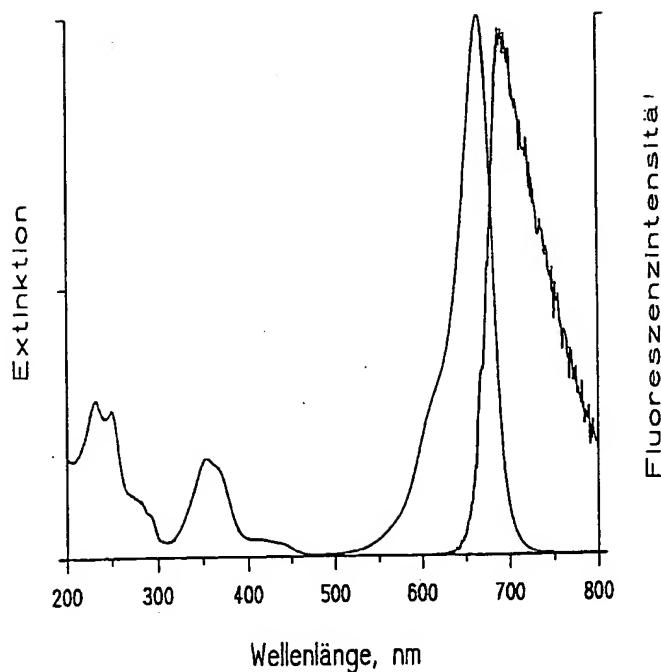
5

Fig. 3: JA 268



3 / 3

Fig. 4: AZ 11



5

10

15

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/EP 00/03568

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 7 C09B11/00 G01N33/533 G01N33/58 C07H21/00 //C09B11/02,
C09B11/04,C09B11/28,C12Q1/68

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)
IPC 7 C09B G01N C07H

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

CHEM ABS Data, WPI Data, PAJ, EPO-Internal

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	EP 0 543 333 A (BOEHRINGER MANNHEIM GMBH) 26 May 1993 (1993-05-26) page 3, line 12 - line 25; claims; examples	1-13
A	US 5 366 860 A (BERGOT B JOHN ET AL) 22 November 1994 (1994-11-22) claims; examples	1-13 -/-

Further documents are listed in continuation of box C.

Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents :

- "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- "E" earlier document but published on or after the international filing date
- "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

Date of mailing of the international search report

23 June 2000

21/07/2000

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patenttaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Ginoux, C

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

In. Serial Application No.

PCT/EP 00/03568

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	C. AARON AND C.C. BARKER: "Steric Effects in Di- and Tri-arylmethane Dyes. Part X." JOURNAL OF THE CHEMICAL SOCIETY, SECTION B: PHYSICAL ORGANIC CHEMISTRY., no. 2, 1971, pages 319-324, XP002140950 CHEMICAL SOCIETY. LETCHWORTH., GB Page 322, right-hand column, Paragraph 2 - Page 324, last line. page 321, left-hand column, line 24 - line 29; tables 1,2	4,6,7
X	G. HALLAS: "Electronic Absorption Spectrum of the alpha-1-Adamantyl Derivative of Michler's Hydrol Blue" JOURNAL OF THE CHEMICAL SOCIETY, SECTION B: PHYSICAL ORGANIC CHEMISTRY., no. 1, 1967, pages 91-92, XP002140951 CHEMICAL SOCIETY. LETCHWORTH., GB Compound III	4,6,7
X	R.W. CASTELINO AND G. HALLAS: "Electronic Absorption Spectra of Some Analogues and Derivatives of Michler's Ketone" JOURNAL OF THE CHEMICAL SOCIETY, SECTION B: PHYSICAL ORGANIC CHEMISTRY., no. 7, 1971, pages 1468-1471, XP002140952 CHEMICAL SOCIETY. LETCHWORTH., GB Compound XIV	4,7

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

Int'l. Application No

PCT/EP 00/03568

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 0543333	A	26-05-1993	DE 4137934 A AT 137253 T DE 59206119 D DK 567622 T WO 9310189 A EP 0567622 A ES 2087560 T JP 9077982 A JP 9067523 A JP 2634950 B JP 5509131 T US 5750409 A	19-05-1993 15-05-1996 30-05-1996 12-08-1996 27-05-1993 03-11-1993 16-07-1996 25-03-1997 11-03-1997 30-07-1997 16-12-1993 12-05-1998
US 5366860	A	22-11-1994	AT 131210 T DE 69024061 D DE 69024061 T EP 0496749 A JP 2649102 B JP 5502371 T WO 9105060 A	15-12-1995 18-01-1996 08-08-1996 05-08-1992 03-09-1997 28-04-1993 18-04-1991

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Inte .onales Aktenzeichen

PCT/EP 00/03568

A. KLASIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES
 IPK 7 C09B11/00 G01N33/533 G01N33/58 C07H21/00 //C09B11/02,
 C09B11/04, C09B11/28, C12Q1/68

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierte Mindestpräzisierung (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 7 C09B G01N C07H

Recherchierte aber nicht zum Mindestpräzisierung gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

CHEM ABS Data, WPI Data, PAJ, EPO-Internal

C. ALS WESENTLICH ANGEGEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
A	EP 0 543 333 A (BOEHRINGER MANNHEIM GMBH) 26. Mai 1993 (1993-05-26) Seite 3, Zeile 12 - Zeile 25; Ansprüche; Beispiele	1-13
A	US 5 366 860 A (BERGOT B JOHN ET AL) 22. November 1994 (1994-11-22) Ansprüche; Beispiele	1-13 -/-



Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen



Siehe Anhang Patentfamilie

* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

"A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besondern bedeutsam anzusehen ist

"E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

"L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

"P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

"T" Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzipiell oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

"X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfindenscher Tätigkeit beruhend betrachtet werden

"Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfindenscher Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann nahelegend ist

"&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

Abendedatum des internationalen Recherchenberichts

23. Juni 2000

21/07/2000

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde
 Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentaan 2
 NL - 2280 HV Rijswijk
 Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.
 Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Ginoux, C

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Info. andere Aktenzeichen

PCT/EP 00/03568

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	C. AARON AND C.C. BARKER: "Steric Effects in Di- and Tri-arylmethane Dyes. Part X." JOURNAL OF THE CHEMICAL SOCIETY, SECTION B: PHYSICAL ORGANIC CHEMISTRY., Nr. 2, 1971, Seiten 319-324, XP002140950 CHEMICAL SOCIETY. LETCHWORTH., GB Seite 322, rechte Spalte, Absatz 2- Seite 324, letzte Zeile. Seite 321, linke Spalte, Zeile 24 - Zeile 29; Tabellen 1,2	4,6,7
X	G. HALLAS: "Electronic Absorption Spectrum of the alpha-1-Adamantyl Derivative of Michler's Hydrol Blue" JOURNAL OF THE CHEMICAL SOCIETY, SECTION B: PHYSICAL ORGANIC CHEMISTRY., Nr. 1, 1967, Seiten 91-92, XP002140951 CHEMICAL SOCIETY. LETCHWORTH., GB Verbindung III	4,6,7
X	R.W. CASTELINO AND G. HALLAS: "Electronic Absorption Spectra of Some Analogues and Derivatives of Michler's Ketone" JOURNAL OF THE CHEMICAL SOCIETY, SECTION B: PHYSICAL ORGANIC CHEMISTRY., Nr. 7, 1971, Seiten 1468-1471, XP002140952 CHEMICAL SOCIETY. LETCHWORTH., GB Verbindung XIV	4,7

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Intern Referenz	Innere Aktenzeichen
	PCT/EP 00/03568

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
EP 0543333 A	26-05-1993	DE 4137934 A		19-05-1993
		AT 137253 T		15-05-1996
		DE 59206119 D		30-05-1996
		DK 567622 T		12-08-1996
		WO 9310189 A		27-05-1993
		EP 0567622 A		03-11-1993
		ES 2087560 T		16-07-1996
		JP 9077982 A		25-03-1997
		JP 9067523 A		11-03-1997
		JP 2634950 B		30-07-1997
		JP 5509131 T		16-12-1993
		US 5750409 A		12-05-1998
US 5366860 A	22-11-1994	AT 131210 T		15-12-1995
		DE 69024061 D		18-01-1996
		DE 69024061 T		08-08-1996
		EP 0496749 A		05-08-1992
		JP 2649102 B		03-09-1997
		JP 5502371 T		28-04-1993
		WO 9105060 A		18-04-1991